

常见离子的检验

SO_4^{2-}

先加入盐酸酸化，再加入氯化钡溶液，若有沉淀，则有 SO_4^{2-}

原理 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$

注意：应先加入盐酸，再加入氯化钡溶液，不然无法排除银离子干扰。

From:

<https://wiki.chemview.net/> - 化学笺集Wiki

Permanent link:

<https://wiki.chemview.net/experiments/%E5%B8%B8%E8%A7%81%E7%A6%BB%E5%AD%90%E7%9A%84%E6%A3%80%E9%AA%8C>

Last update: 2023/10/20 13:35

